



E-LKPD

Lembar Kerja Peserta Didik Elektronik

Berbasis GAME EDUKASI



ASAM BASA

Teori



Nama :

No. Absen :

Kelas :

FASE F
SEMESTER GENAP
KELAS XI SMA/MA



Oleh: Indri Yusrnita

 LIVEWORKSHEETS



PETUNJUK PENGGUNAAN



Baca dan pahami petunjuk setiap langkah pembelajaran dalam e-LKPD.

Sebelum mengerjakan, tulis identitas Anda pada sampul e-LKPD.

E-LKPD dilengkapi dengan materi dan video.

Kerjakan e-LKPD secara bertahap.

Jika Anda mengalami kesulitan, silahkan meminta bimbingan pada guru.

Setelah selesai mengerjakan, klik tombol **finish**.



CAPAIAN PEMBELAJARAN

Pada akhir fase F peserta didik memahami konsep asam dan basa berdasarkan teori Arrhenius, Bronsted-Lowry, dan Lewis, serta mampu menjelaskan perbedaan sifat asam dan basa berdasarkan nilai pH dan indikator. Selain itu, siswa juga dapat mengidentifikasi aplikasi konsep asam basa dalam kehidupan sehari-hari, seperti dalam makanan, minuman, dan produk rumah tangga.

ALUR TUJUAN PEMBELAJARAN

Menjelaskan konsep asam basa, menganalisis larutan asam basa yang ada di kehidupan sehari-hari, dan menentukan pH larutan.

TUJUAN PEMBELAJARAN

Peserta didik mampu menganalisis konsep asam basa menurut Arrhenius, Bronsted-Lowry, dan Lewis.



Teori Asam Basa Lewis



Seiring perkembangan ilmu kimia, beberapa teori asam basa telah dikembangkan oleh beberapa ahli untuk menjelaskan sifat-sifat asam dan basa serta cara mereka berinteraksi.



Gambar 1.
Gilbert N. Lewis



Gambar 2.
Bronsted-Lowry



Gambar 3.
Svante Arrhenius

Untuk menambah pemahaman tentang teori dan sifat asam basa, perhatikan video di bawah ini.





JELAJAH DUNIA CHEMOS

Di dunia Chemos, terdapat dua kerajaan besar yaitu Kerajaan Asam dan Kerajaan Basa yang hidup damai. Namun keseimbangan dunia mereka terganggu oleh Chaos pH yang mengancam keharmonisan dunia.

Kamu sebagai ilmuwan muda dipilih untuk mengembalikan keseimbangan dengan mengumpulkan tiga batu indikator yang tersembunyi di tiga wilayah, dan diakhiri dengan menara pH.



Perpustakaan
Chemos



Hutan
Asam



Sungai Basa



Menara pH



Level 1

PERPUSTAKAAN CHEMOS



Kamu tiba di Perpustakaan Chemos, tempat di mana semua ilmu tentang asam dan basa tersimpan dalam gulungan kuno dan buku ajaib.

Namun, pintu menuju tantangan berikutnya terkunci dengan segel energi kimia. Untuk membuka pintu dan mendapatkan batu indikator pertama, kamu harus menyelesaikan misi di bawah ini.

Misi 1



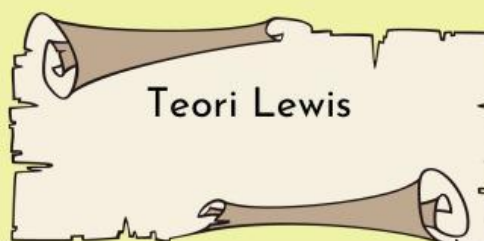
Misi 2



Misi 3



Misi 4





MISI 1

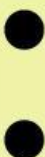


Mencocokkan Teori Asam Basa

Instruksi:

Seret atau pasangkan teori yang sesuai dengan definisinya.

Arrhenius



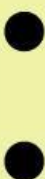
Basa donor pasangan elektron



Asam mendonorkan proton



Bronsted-Lowry



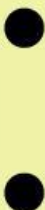
Basa melepaskan OH^-



Asam melepaskan H^+



Lewis



Asam akseptor pasangan elektron



Basa akseptor proton





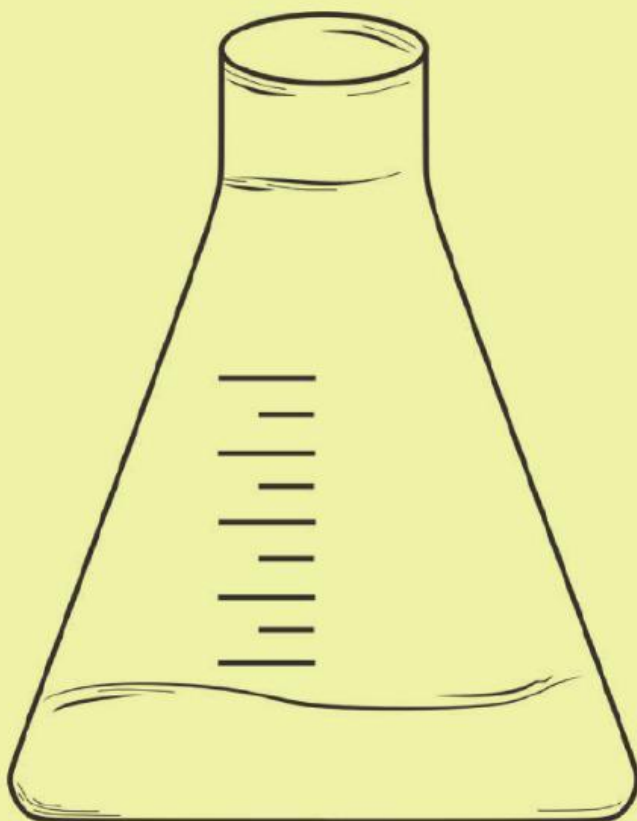
MISI 2



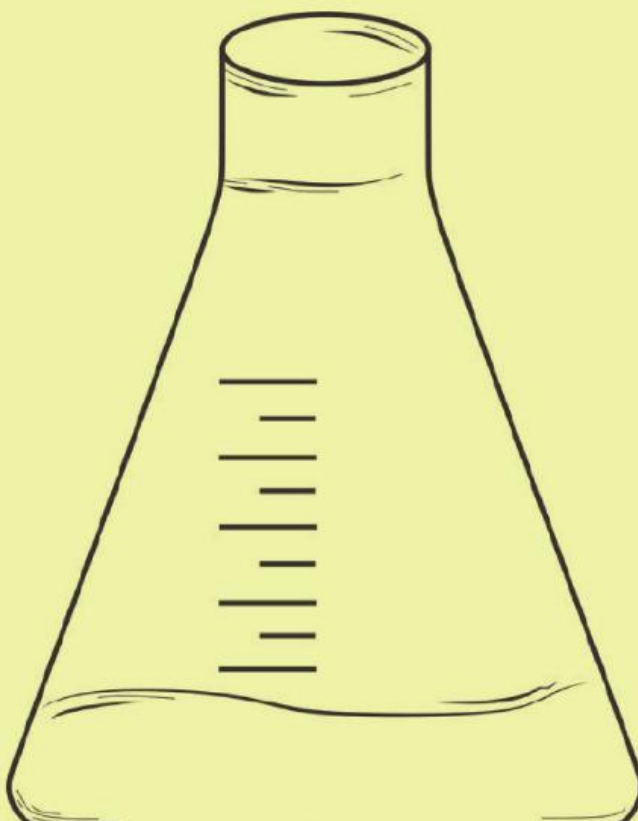
Susun Zat Asam Basa

Masukkan zat asam dan basa di bawah ini ke dalam erlenmeyer yang sesuai.

Asam



Basa





MISI 2



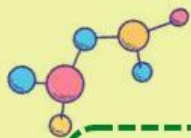
Ionisasi Asam Basa

Tuliskan reaksi ionisasi dari zat asam di bawah ini.



Tuliskan yang kamu ketahui tentang asam Arrhenius berdasarkan reaksi ionisasi yang telah dikerjakan di atas.





Tuliskan reaksi ionisasi dari zat basa di bawah ini.



Tuliskan yang kamu ketahui tentang basa Arrhenius berdasarkan reaksi ionisasi yang telah dikerjakan di atas.



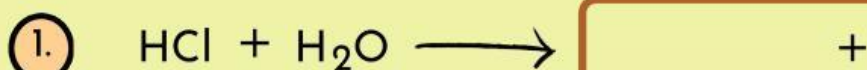


MISI 3

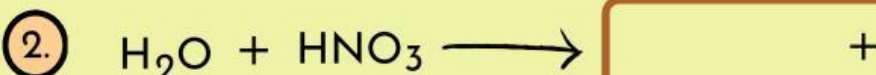


Teori Bronsted-Lowry

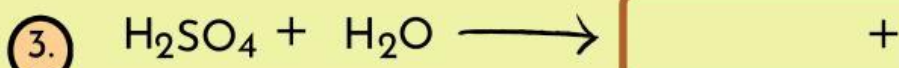
Isilah kotak reaksi dengan menyeret kotak zat yang tersedia. Jawablah pertanyaan dengan tepat.



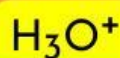
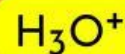
Manakah yang merupakan asam konjugasi dari reaksi di atas? Mengapa?



Manakah yang merupakan pasangan asam basa konjugasi dari reaksi di atas?



Manakah basa konjugasi dari reaksi di atas? Mengapa?



...



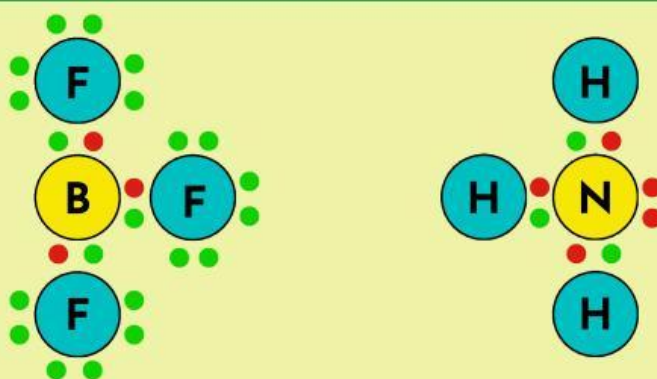
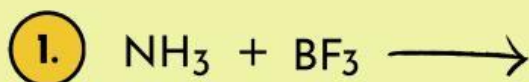


MISI 4



Teori Lewis

Lengkapi hasil reaksi asam basa Lewis dengan memindahkan gambar molekul yang tersedia.



2. Berdasarkan reaksi di atas, manakah yang termasuk asam Lewis? Mengapa?

3. Ion dengan pasangan elektron bebas yang sering berinteraksi dengan ion logam yang memiliki kekosongan orbital disebut apa? (ketuk mic untuk menjawab)





Kamu berhasil mengumpulkan batu indikator pertama.



Semangat ke misi selanjutnya.



Daftar Pustaka

Sudarmo, U. (2023). *Kimia SMA/MA Kelas XI*. Penerbit Erlangga.

Syafriani, D., Hany, N. C., Amdayani, S., Sari, D. P., Nst, M. A. (2024). *Larutan Asam-Basa*. Eureka Media Aksara.

Wiyati, Arni. (2020). *Modul Pembelajaran SMA Larutan Asam Basa*. Direktorat SMA, Direktorat Jenderal Paud, Dikdas dan Dikmen.

Profil Pengembang



Nama : Indri Yusnita
Tempat, Tanggal Lahir : Bintang Meriah, 02 November 2002
NIM : 4213131048
Fakultas : Matematika dan Ilmu Pengetahuan Alam

Program Studi : Pendidikan Kimia
Judul : Pengembangan Lembar Kerja Peserta Didik Elektronik (e-LKPD) Berbasis Game Edukasi Menggunakan Liveworksheet pada Materi Asam Basa kelas XI SMA

Dosen Pembimbing : Drs. Jasmidi, M.Si.
Skripsi
NIP : 196511041991031002

